Тема для самостоятельного изучения: **Классификация химических реакций.**

Перепишите расположенную ниже информацию. Конспект сдать на оценку.

**Химические реакции** – это процессы, в результате которых из одних веществ образуются другие, отличающиеся от них по составу или строению.

С изменением числа и состава исходных и образующихся веществ идут реакции соединения, разложения, замещения, обмена.

1. Реакции соединения – реакции, в результате которых из двух или нескольких веществ образуется одно более сложное вещество

C+O2→ CO2 CaO+H2O→Ca(OH)2

1. Реакции разложения – реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуется несколько более простых

CaCO3→ CaO+ CO2 Cu(OH)2→ CuO+ H2O

1. Реакции замещения – реакции между простым и сложным веществом при котором атомы простого вещества замещают атомы сложного

 Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2 Fe + CuSO4 → FeSO4 + Cu

1. Реакции обмена – реакции между двумя сложными веществами, в результате которых они обмениваются составными частями

NaOH + HCl → NaCl + H2O CaCl2 + Na2CO3→ CaCO3 + 2NaCl